## BEST AVAILABLE COPY

2/19/3

003695559

WPI Acc No: 1983-55541K/ 198323

XRAM Acc No: C83-054083 XRPX Acc No: N83-099966

Alkyl-aromatic polyimide(s) prodn. - by polycondensation of tetracarboxylic acid dianhydride and silylated aliphatic diamine

Patent Assignee: ALEKSEEVA S G (ALEK-I)
Inventor: VINOGRADOV S V; VYGODSKII Y A S

Number of Countries: 001 Number of Patents: 001

Patent Family:

Patent No Kind Date Applicat No Kind Date Week SU 790725 B 19830209 198323 B

Priority Applications (No Type Date): SU 2804848 A 19790727

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

SU 790725 . B 3

Abstract (Basic): SU 790725 B

Alkylaromatic-polyimides with an increased mol mass and regulated micro-structure are synthesised by two-stage polycondensation of tetracarboxylic dianhydride with silylated aliphatic diamines (II) in an equimolar relation. These polymers when pressed or cast under pressure produce strong rpds. which retain their high electrical and mechanical properties under high temp. conditions. They are used in the electrical and radiotechnical industries. An example of (II) is N,N-bis-(trimethyl-silyl)- hexamethylene- diamine.

Homogenous and mixed alkylaromatic polymides are prepd. in two stages: first, at 0-25 deg. C tetracarboxylic- dianhydride is added to a soln. of silylated diamine and another diamine dissolved in dimethyl-formamide, dimethyl-acetamide; N-methyl-pyrrolidone; hexamethyl-phospho-triamide or another solvent. As the polyamido acid is formed in the soln. it is cyclicised by the action, at 20-100 deg. C. of a mixt. of carboxylic acid anhydride or chloranhydride and bases e.g. amines, alkali metal formates or acetates or silazones or mixts. of

tri:alkyl-halide-silanes of tertiary amines. Bul.3/23.1.83. (3pp)
Title Terms: ALKYL; AROMATIC; POLYIMIDE; PRODUCE; POLYCONDENSATION; TETRA;
CARBOXYLIC; ACID; DI; ANHYDRIDE; SILYLATED; ALIPHATIC; DI; AMINE

Derwent Class: A26; X12

International Patent Class (Additional): C08G-073/10

File Segment: CPI; EPI

Manual Codes (CPI/A-N): A05-J01; A06-A00A

Manual Codes (EPI/S-X): X12-E02B

Plasdoc Codes (KS): 0004 0016 0020 0034 0038 0202 0204 0205 0224 0040 0043 0046 0049 0052 0226 0230 1285 1479 1485 1487 1727 2043 2064 2152 2155 2172 2318 2441 2459 2545 2548 2585 2600 2629 2669 2737

Polymer Fragment Codes (PF):

\*001\* 013 02& 038 04& 05- 06- 09& 09- 10& 10- 106 141 15& 151 16& 163 168 17& 206 208 228 229 262 27- 273 293 316 331 344 346 355 357 431 44& 456 476 504 506 541 551 567 575 583 589 623 627 684 687 689 725

Derwent WPI (Dialog® File 351): (c) 2004 Thomson Derwent. All rights reserved.

## THIS PAGE BLANK (USPTO)

Союз Советских Социалистических Республик



Государствонный комитет

СССР

ВО делам изобретений
и открытий

## ОПИСАНИЕ (п)790725 ИЗОБРЕТЕНИЯ

К АВТОРСКОМУ СВИДЕТЕЛЬСТВУ

(61) Дополнительное к авт. свид-ву

(22)Заявлено 27.07.79.(21) 2804848/23\_05

с присоединением заявки 👫

(23) Приоритет -

Опубликовано 23.01.83. Бюллетень № 3

Дата опубликования описания 09.02.83

3

(51)M. Ka<sup>3</sup>

C 08G 73/10

(53) УДК 678. .675(088.8)

(72) Авторы изобретения С.Г.Алексеева, С.В.Виноградова, Я.С.Выгодский, В.Д.Воробьёв, Р.Д.Кацарава, Е.И.Кисунько, В.В.Коршак, И.Я.Слоним, П.М.Танунина и Я.Г.Урман

(71) Заявитель

ленности.

(54) СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ АЛКИЛАРОМАТИЧЕСКИХ ПОЛИИМИДОВ

Изобретение относится к области синтеза полиимидов, а именно, к сингезу при алкилароматических полиимидов. Эти понимеры перерабатываются прессованием, литьем под давлением и другими способами и дают прочные изделия, сохраняющие ть высокие механические и электрические карак теристики в условиях высоких температур. Полимеры находят применение в электро- и радиотехнической промыш-

Известен способ получения алкилароматических полимидов [1] реакцией диангидридов 3,3', 4,4' — дифенилоксидтетракаобрновой, 3,3', 4,4' — дифенилсульфонтетракарбоновый пиромеллитовой и других тетракарбоновых кислот в диаменов, таких көк гексаметилендиамин, октометилендиамин, декаметилендиамин, ксилилендиамин, 9,9 био-(4-аминофенил)-флуорен и других, одностацийной высокотемпературной поликонденсацией. Следует, однако, отметить, что при попучение полиминдов этим способом из—за происходящих при высоких гемперату—рах обменных реакийй между аминогруппами и имидиами циклами загруднено регулирование микроструктуры сополимеров, т. е. практически исключается создание блоксополиомядов.

Известен также способ получения алкилароматических полнимидов [2] на основе днангидридов тетракарбоновых кислот и алифатических диаминов, таких как гексаметилендиамин, октаметиленднамин и других, двухстадийной полихон-: денсацией через промежуточное образование полиамидокислоты с ее последующей гермической или химической циклизацией. Недостатком этого способа явпяется го, что полиимиды, полученные гахим образом, имеют низкую молекулярную массу, что обусловлено побочной реакцией солеобразования между аминами н карбоксильными группами полнамидокислот. Из-за низкой молекулярной мас790725

сы такие полимиды характеризуются недостаточным уровнем прочности и гермических свойств.

Целью данного изобретения является увеличение молекулярной массы полиминда з и регулирование микроструктуры конечного продукта.

Это достигается тем, что в реакции поликонденсации диангидрида тетракарбоновой кислоты используется силилирован— 10 ный алифатический диамин при эквимо-лярном соотношении исходных веществ.

В качестве силипрованных алифагических шаминов применяют N, N'-бис (триметилсилил)-гексаметилендиамин, N, N'-бис(триметилсилил)-октаметилендиамин, N, N'-бис(триметилсилил)декаметилендиамин, N'N E-бис(триметилсилил)- DS-лизин, N, N'-бис(триметилсилил)- С-лизин, N, N'-бис(триметилсилил)- С-цистин и др.

Гомо-и смешанные алкилароматические поливмиды получают в две стадии путем прибавления при температуре 0-25° С диангидрида тетракарбоновой кислоты к раствору силилированного диамина и другого днамина в диметилформамиде, диметилацетамиде, N-метиллирролидоне, гексаметилфосфортриамида и других растворителях с циклизацией образовавшейся поливмидокислоты, без ее предварительвого выделения, при температуре 20-1000 С в растворе под действием смеси ангидридов или хлорангидридов карбоновых кислот и оснований, например, третичных аминов, формивтов или ацетатов щелочных металлов, а также силазанов, смесей тривлинлгалондосиланов третичных аминов.

Пример 1. К раствору 1,59г (0.005 моля) этилового эфира  $N^{\alpha}$ ,  $N^{E}$ бис(триметилсилил) - Д5 -лизина в гексаметилфосфортриамиде при постоянном перемешивании добавляют 1,09 г (0,005 моля) пиромеллитового диангид-. рида в твердом виде. Перемешивание продолжают в течение 6 ч. К образовавшемуся густому раствору добавляют 1,58 г (0,05 моля) пиридина и 2,04 г (0,02 моля) уксусного ангидрида и нагревают при 150 °C в течение 1 ч. Реакционный раствор охлаждают до комнатной температуры и выливают в воду. Выпавший полимер отфильтровывают, тшательно промывают водой и сущат. Выход 94% ap = 0,67 дл/г (в ГМФА, c=0,5 г/дл. 25 °C).

Пример 2. Спитез полимера осуществляют аналогично методике, приве-

денной в примере 1, с той разницей, что вместо этилового эфира  $N^{cl}$ ,  $N^{cl}$ —бис (триметилсилил)— DS —лизина используют этиловый эфир  $N^{cl}$ ,  $N^{cl}$ —бис(триметил—силил)— Cl—лизина. Выход 95%. N = 0.72 дл/ $\Gamma$  в  $\Gamma$ MФА, C = 0.5  $\Gamma$ /дл, V = 25 V  $\Gamma$ 

Примера. Синтез полимера осуществляют аналогично методике, приведенной в примере 1, с той разницей, что вместо этилового эфира  $N^{ol}$ ,  $N^{E}$ —бис (триметилсилия)— DS —лизина используют диэтиловый эфир N,  $N^{I}$ —бис (триметилсилия)— C—пистина. Выход полимера 95%, N пр. = 0,68 дл/г в ГМФА, C с = 0,5 г/дл, C = 25° C.

Првмер 4. При постоянном перемешивании в 10,2 г N -метилпирролидона растворяют 0,87 г (0,0025 моля) 9,9био-(4-аминофенил)-флуорена и 0,65 г (0,0025 моля) N , N' -бис(триметилсилил)-гексаметилендиамина. В полученный раствор при t=+5° С вволят 1,55 г (0,005 моля) диангидрида 3,3' 4,4' дифенилоксидтетракарбоновой кислоты. При этой температуре перемешивают реакционную смесь до полного растворения двангидрида. Перемешивание продолжают 5 ч при комнатной температуре. К образовавшемуся густому раствору добавля-. ют 2,04 г уксусного ангидрида в 1,36 г пиридина. Реакционный раствор перемешивают при комнатной температуре в течение 10 ч и осаждают в воду. Выпавший 35 полимер отфильтровывают, тщательно промывают водой и сущат. Выход полимера количественный.  $\eta_{AOT} = 0.62$  дл/г в гетрахлорэтане, с = 0.5 г/дл, t = 25°C. По данным ЯМР С13 - спектроскопия полученный сополимер имеет блочное строение.

Полученное изобретение позволяет путем использования силилированного алифатического диамина исключить побочную реакцию солеобразования, регулировать микроструктуру смешанных полимидов, т. е. дает возможность получать блокоополнимиды в соответствующие статистические сополнимиды, что позволяет целенаправленно регупировать их тепло- и термостойкость, а также растворимость полимеров и обеспечивает получение высокомолекулярных поливмидов - 1 дог. = 0,6-1,0 an/r (npa t = 25°C rc = 0.6-1,0)= 0,5 г/дл), в то время как для полиме ров, синтезированных с использованием несилиперованных дваминов  $\eta_{AOI}$ , не превышает 0,2-0,3 дл/г.

790725

Формула изобретени

Способ получения алкилароматических полинивдов поликонденсацией диангидрида гетракарбоновой кислоты и алифатического 5 диамина, о г л и ч а ю щ и й с я тем, что, с пелью увеличения молекулярной массы и регулирования микроструктуры конечного продукта, в качестве алифати.

ческого двамина вспользуют силиперован-

Источники виформации, принятые во винмание при экспертизе

1. Авторское свидетельство СССР

№ 565045, кл. С 08 G 73/10, 1977.

2. Английский патент № 898651, кл. С 3 R , опублик. 1962 (прототип).

Составитель Л. Платонова
Редактор Е. Зубиетова Техред Т. Маточка Корректор У. Пономаренко

3axa3 10778/7

Tupax 492

Подписное

ВНИИПИ Государственного комитета СССР по делам взобретений и открытий 113035, Москва, Ж-35, Раушская ваб., д. 4/5

Филиал ППП "Патент", г. Ужгород, ул. Проектная, 4

